










Platinum-aluminium alloy-containing catalysts for fuel cell and process for their preparation

Patent number: EP0743092
Publication date: 1996-11-20
Inventor: FREUND ANDREAS DR (DE); LEHMANN THOMAS DR (DE); STARZ KARL-ANTON DR (DE); HEINZ GERHARD (DE); SCHWARZ ROBERT (DE)
Applicant: DEGUSSA (DE)
Classification:
- **International:** **B01J23/42; B01J23/89; H01M4/92; B01J23/42; B01J23/89; H01M4/90; (IPC1-7): B01J23/42; B01J23/89; H01M4/92**
- **European:** B01J23/42; B01J23/89; H01M4/92B
Application number: EP19960106596 19960426
Priority number(s): DE19951017598 19950513

Also published as:

 US5767036 (A1)
 JP9017435 (A)
 EP0743092 (B1)
 DE19517598 (C1)

Cited documents:

 EP0164200
 EP0329626
 US4186110
 WO9119566
 EP0694982

Report a data error here

Abstract of EP0743092

Pt-Al alloy catalyst on a conducting carbon carrier is claimed, in which the atomic ratio of Pt to Al is 80-60: 20-40 and the alloy particles are present on the carbon carrier in carbided form with the structure of the Pt-Al carbide (Pt₃AlC_{0.5}). Prodn. of the catalyst is also claimed.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



(19)

Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 743 092 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
20.11.1996 Patentblatt 1996/47

(51) Int. Cl.⁶: **B01J 23/42**, B01J 23/89,
H01M 4/92

(21) Anmeldenummer: 96106596.8

(22) Anmeldetag: 26.04.1996

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI LU NL PT SE

(30) Priorität: 13.05.1995 DE 19517598

(71) Anmelder: **DEGUSSA AG**
60311 Frankfurt (DE)

(72) Erfinder:

- Freund, Andreas, Dr.
63801 Kleinostheim (DE)
- Lehmann, Thomas, Dr.
63505 Langenselbold (DE)
- Starz, Karl-Anton, Dr.
63517 Rodenbach (DE)
- Heinz, Gerhard
63594 Hasselroth (DE)
- Schwarz, Robert
63517 Rodenbach (DE)

(54) **Platin-Aluminium-Legierungskatalysator für Brennstoffzellen und Verfahren zu dessen Herstellung**

(57) Die Erfindung betrifft multimetallische Legierungskatalysatoren zur Anwendung als Elektrodenkatalysatoren in Brennstoffzellen. Auf der Basis von carbidierten Platin-Aluminium-Legierungskatalysatoren werden durch Zulegieren von Elementen der Gruppen VIB, VIIB, VIII und IB des Periodensystems Katalysatoren mit hoher Aktivität und Stabilität erhalten.

EP 0 743 092 A1

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft einen Platin-Aluminium-Legierungskatalysator und ein Verfahren zu dessen Herstellung für die Verwendung in Brennstoffzellen.

5 Platin- und insbesondere legierte Platinkatalysatoren auf elektrisch leitfähigen Kohlenstoffträgern werden als Elektrokatalysatoren für Anoden und/oder Kathoden in Brennstoffzellen, bevorzugt in phosphorsauren Brennstoffzellen (Phosphoric Acid Fuel Cell, PAFC) und Polymer-Elektrolyt-Membranzellen (Polymer Electrolyte Membrane Fuel Cell, PEMFC), eingesetzt. Als typische Brennstoffe kommen auf der Kathodenseite Sauerstoff bzw. Luft und auf der Anodenseite Wasserstoff, Kohlenwasserstoffe, wie z. B. Methan, sauerstoffhaltige Kohlenwasserstoffe, wie z. B. Alko-

10 hole, oder deren Reformate zum Einsatz. Die Platinbeladung liegt im Bereich von 7 - 60 Gew.-%, vorzugsweise im Bereich von 10 - 35 Gew.-%, bezogen auf den Katalysator. In Abhängigkeit von der Elektrodenfläche werden als elektrisch leitfähige Kohlenstoffträger Ruße, graphitierte Ruße, Graphit, Carbide und deren physikalischen Mischungen verwendet.

Es ist bekannt, daß die erzielte elektrische Leistung einer Phosphorsäurebrennstoffzelle im wesentlichen von der Aktivität des Kathodenkatalysators abhängt. Eine höhere Stromdichte bei vorgegebener Spannung sowie ein geringerer Spannungsabfall während der Standzeit des Brennstoffzellenkatalysators sind deshalb besonders erstrebenswert. Dadurch sinken die Kosten pro erzeugter Stromeinheit.

In der Patentliteratur werden verschiedene Verfahren zur Herstellung solcher Legierungskatalysatoren beschrieben. Die einzelnen Verfahren unterscheiden sich im wesentlichen durch die verwendeten Vorstufen für die Legierungskomponenten und durch die Art und Weise der Abscheidung der Legierungskomponenten auf dem leitfähigen Kohlenstoffträger. Die Art und Weise der Abscheidung beeinflußt die Feinteiligkeit der späteren Legierungspartikel auf dem Träger und damit die für den elektrochemischen Prozeß zur Verfügung stehende katalytisch aktive Metalloberfläche.

Nach Abscheidung auf dem Träger können die Legierungskomponenten naßchemisch oder durch eine Gasphasenreduktion reduziert werden.

Alle bekannten Verfahren beenden die Herstellung des Katalysators mit einer Calcinierung zwischen 200 und 1000° C in einer inerten oder reduzierenden Atmosphäre, wodurch die Reduktion der Legierungskomponenten abgeschlossen wird. Bei Verwendung einer inerten Atmosphäre muß diese abschließende Reduktion bei hohen Temperaturen durchgeführt werden, während in einer reduzierenden Atmosphäre geringere Temperaturen ausreichend sind.

30 Während der Abkühlung auf Raumtemperatur werden die zunächst als ungeordnete Legierung vorliegenden Legierungspartikel in eine weitgehend geordnete Legierung mit je nach Legierungszusammensetzung überwiegend kubisch flächenzentrierter oder überwiegend kubisch primitiver Raumgitterstruktur überführt (US 4,677,092). Dabei nehmen die Platinatome einerseits und die Atome der anderen Legierungskomponenten andererseits definierte Gitterplätze ein. Die resultierende Raumgitterstruktur kann als Übergitterstruktur aus zwei sich einander durchdringenden Raumgittern beschrieben werden, wobei das eine durch die Platinatome und das zweite durch die anderen Legierungskomponenten gebildet wird.

Die geordneten Legierungen zeichnen sich durch eine höhere Alterungsstabilität unter den stark korrosiven Bedingungen beim Betrieb in einer phosphorsauren (PA)-Brennstoffzelle (Betriebstemperatur 170 bis 200° C; 100 %ige Phosphorsäure als Elektrolyt) aus.

40 Die Elemente aus den Gruppen IB, IVB, VB, VIB, VIIB, VIII und IIIA werden in der Patentliteratur als geeignete Legierungselemente für Platin bezeichnet. Jedoch wurden nur bestimmte Legierungskombinationen in den jeweiligen praktischen Beispielen realisiert. Dazu gehören z. B. die binären Legierungen Pt-(Cr, V, Mn, Mo, W) [US 4,316,944], Pt-Co [JP 4-118960], Pt-Ta [JP 3-236160], Pt-Fe [EP 0 129 399], die ternären Legierungen Pt-Co-Cr [US 4,677,092], Pt-Ir-(Cr, Co, Fe) [US 5,013,618] und Pt-Fe-Co [US 4,794,054] sowie die quaternäre Legierung Pt-Fe-Co-Cu [EP 0 386 764].

Legierungskatalysatoren unter Verwendung von Legierungselementen aus der Gruppe IIIA werden in der JP 3-127459, der EP 0 450 849 und in der US 4,186,110 erwähnt.

In der JP 3-127459 werden jedoch nur binäre Legierungen Pt-V, Pt-Cr und Pt-Ni realisiert. Es werden relativ zum Platin hohe Mengen an diesen Übergangsmetallelementen eingesetzt, die durch eine nachfolgende Säurebehandlung teilweise bzw. weitgehend wieder herausgelöst werden. Durch diese Säurebehandlung weisen die Katalysatoren eine erhöhte Standzeit auf.

Die EP 0 450 849 beschreibt die in situ-Herstellung von Platinlegierungskatalysatoren mit einem oder mehreren Elementen der Gruppe IVB, VIB, VII, VIII, IB und IIIA des Periodensystems. Zur Abscheidung von Platin auf dem Kohlenstoffträger wird Hexachloroplatinsäure zu einer basischen Suspension des Trägermaterials in Wasser hinzugegeben. Die Legierungskomponenten werden als Chloride oder Nitrate der Suspension des nicht reduzierten Pt/C-Katalysators hinzugefügt. Die Legierungsbildung wird wie üblich durch thermische Behandlung unter Inertgasatmosphäre vollzogen. Eine vorgeschaltete naßchemische Reduktion oder Gasphasenreduktion ist optional.

In der EP 0 450 849 werden zwar Legierungskatalysatoren mit Elementen aus der Gruppe IIIA des Periodensystems beansprucht, insbesondere mit Gallium, entsprechende Anwendungsbeispiele werden jedoch nicht beschrieben.

Nur in der US 4,186,110 finden sich Beispiele mit einem Legierungskatalysator aus einer Platin-Aluminium-Legierung. Diese Patentschrift beschreibt die Herstellung von Legierungskatalysatoren aus Edelmetall und einem Metalloxid. Die so hergestellten Legierungskatalysatoren sollen eine erhöhte Aktivität gegenüber dem reinen Platinkatalysator aufweisen. Als hochschmelzende Metalle werden W, Al, Ti, Si, Ce, Sr und Kombinationen der vorstehenden Elemente verwendet. Diese hochschmelzenden Metalle werden vorzugsweise in Form von feinteiligen Oxiden wie z.B. den pyrogenen Oxiden P-25 (TiO_2), Aerosil-380 (SiO_2), $\text{Al}_2\text{O}_3\text{-C}$ und P-820 (Aluminiumsilikat), alle von der Firma Degussa, eingesetzt.

Die in der US 4,186,110 beschriebenen Platin-Aluminium-Katalysatoren haben sich in der Praxis nicht durchgesetzt, da mit der Entwicklung von ternären Platin-Cobalt-Chrom-Katalysatoren wesentlich aktivere und langzeitstabile Katalysatoren zur Verfügung standen. Auch läßt sich die beschriebene Aktivitätssteigerung von 110 % gegenüber monometallischen Platin-Katalysatoren gegenüber den heute zur Verfügung stehenden optimierten Platin-Katalysatoren nicht mehr bestätigen.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, Katalysatoren mit platinhaltigen Legierungszusammensetzungen anzugeben, welche gegenüber dem Stand der Technik eine erhöhte Alterungsstabilität sowie eine höhere Aktivität aufweisen.

Überraschenderweise wurden Platin-Aluminium-Legierungskatalysatoren gefunden, die gegenüber den bekannten Platin-Aluminium-Katalysatoren eine verbesserte Alterungsstabilität aufweisen, und die als Basis für die Herstellung von multimetallischen Legierungskatalysatoren mit ausgezeichneter Alterungsstabilität und Aktivität dienen können. Der Platin-Aluminium-Katalysator weist ein Atomverhältnis von Platin zu Aluminium zwischen 80 : 20 und 60 : 40 auf. Seine Legierungspartikel liegen auf dem Kohlenstoffträger in carbidisierter Form mit der Struktur des Platin-Aluminium-Carbids $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$ vor.

Die erfindungsgemäßen Platin-Aluminium-Katalysatoren werden bevorzugt durch sequentielles Abscheiden von Platin und Aluminium auf den leitfähigen Kohlenstoffträger hergestellt. Als lösliche Vorstufen der Legierungskomponenten werden wasserlösliche Salze, bevorzugt Nitratsalze, eingesetzt.

Für die Hauptkomponente Platin des Legierungskatalysators wird als Vorstufe bevorzugt Platin(IV)nitrat verwendet. Platin(IV)nitrat ist kommerziell erhältlich und wird gewöhnlich aus Hexachloroplatinsäure hergestellt. Es enthält somit fertigungsbedingt noch geringe Chlorgehalte. Abgesehen von diesen geringen Chloranteilen hat die Verwendung von Nitratsalzen für alle Legierungskomponenten den Vorteil, daß der resultierende Katalysator nur noch geringe Chlorgehalte aufweist.

Zur Herstellung des Platin-Aluminium-Katalysators wird der leitfähige Kohlenstoffträger, z. B. graphitierter Ruß Vulcan[®] XC-72 von Cabot Corporation, in Wasser suspendiert und dann auf 70 bis 100, bevorzugt 80 bis 90°C, erwärmt. Zu dieser Suspension wird zunächst die Lösung der Platinvorstufe zugegeben. Zur vollständigen Ausfällung des Platins als schwerlösliches Hydroxid wird der pH-Wert der Suspension durch Zugabe einer Lauge, bevorzugt Natronlauge, auf einen Wert zwischen 8 und 10 angehoben. An die Ausfällung schließt sich die Reduktion der abgeschiedenen Platinverbindung z. B. mit Formaldehyd an, wodurch der pH-Wert der Suspension in den schwach sauren Bereich zwischen 4 und 6 erniedrigt wird.

Auf dieser noch in Suspension vorliegenden Katalysatorvorstufe kann sofort die Legierungskomponente Aluminium aufgebracht werden. Hierzu wird das Aluminium der Suspension in Form einer wäßrigen Lösung von z. B. Aluminiumnitrat zugefügt.

Zur Fällung des Aluminiums wird bevorzugt eine verdünnte Ammoniak-Lösung eingesetzt, mit der der pH-Wert der Suspension auf Werte im Bereich zwischen 6 und 8 angehoben wird. Auf diese Weise kann das Aluminium in feindisperser Form auf der platinhaltigen Katalysatorvorstufe vollständig abgeschieden werden. Die Verwendung von anderen Basen oder die simultane Abscheidung von Platin und Aluminium ist zwar auch möglich, führt jedoch zur unvollständigen Abscheidung bzw. zur Bildung von großen Legierungspartikeln.

Durch nachfolgende Calcinierung unter Inertgasatmosphäre oder reduzierender Atmosphäre wird eine Fixierung des Aluminiums auf dem Katalysatorträger erzielt. Zweckmäßigerweise werden hierzu Temperaturen im Bereich von 200 - 950°C eingesetzt. Bei Temperaturen von wenigstens 500°C findet eine stöchiometrische Umsetzung zu Platin-Aluminium-Carbid ($\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$) statt. Die Dauer der Umsetzung hängt von der gewählten Temperatur ab und liegt zwischen 0,5 und 5 Stunden. Die erfolgte Umsetzung kann durch Röntgenbeugung kontrolliert werden. Die Bildung der kubisch-flächenzentrierten Carbidphase ($a_0 = 3,8930 \text{ \AA}$) kann röntgenographisch nachgewiesen werden. Ihr Röntgenbeugungsdiagramm stimmt mit Literaturdaten der entsprechenden trägerlosen Verbindung überein (Z. Metallkde 52 (1961) 391). Die Gitterkonstante des reinen Platins beträgt dagegen $a_0 = 3,923 \text{ \AA}$. Die Pt_3Al -Legierung weist ein tetragonales Gitter auf. Seine Gitterkonstanten $a_0 = 3,890 \text{ \AA}$ und $c_0 = 3,830 \text{ \AA}$ liegen so nahe beieinander, daß das Röntgenbeugungsdiagramm nur die Struktur eines pseudokubischen Gitters mit der Gitterkonstanten $a_0 = 3,86 \text{ \AA}$ aufweist.

Während also die Pt_3Al -Legierung gegenüber Platin eine Gitterkontraktion von $0,063 \text{ \AA}$ zeigt, beträgt diese Gitterkontraktion bei dem erfindungsgemäßen Platin-Aluminium-Carbid-Katalysator $0,03 \text{ \AA}$. Es ist jedoch nicht erforderlich, daß der erfindungsgemäße Platin-Aluminium-Katalysator vollständig in der carbidisierten Form vorliegt. Für die Veran-

kerung der Legierungspartikel auf dem Katalysatorträger ist es vielmehr ausreichend, wenn die Platin-Aluminium-Legierung in überwiegend carbidisierter Form vorliegt. Demgemäß kann die meßbare Gitterkontraktion größer als im Falle der vollständig carbidisierten Form von 0,03 Å sein. Es hat sich gezeigt, daß Gitterkontraktionen im Bereich zwischen 0,03 und 0,045 Å eine ausreichende Carbidisierung gewährleisten.

5 Statt der beschriebenen sequentiellen in situ Abscheidung von Platin und Aluminium auf dem Kohlenstoffträger kann auch nach der Abscheidung des Platins erst ein reiner Platin-Katalysator isoliert werden, auf dem dann nach erneuter Suspendierung in Wasser die Aluminiumkomponente wie schon beschrieben abgeschieden wird. Zur Isolation des Platin-Katalysators wird die reduzierte Katalysatorvorstufe abfiltriert, getrocknet. Nach Abscheidung des Aluminiums wird der Katalysator, wie oben beschrieben, calciniert.

10 Die aufgefundene Carbidisierung des Platin-Aluminium-Legierungskatalysators führt zu einer besseren Verankerung der Legierungskristallite auf dem Kohlenstoffträger und infolgedessen zu einer höheren Alterungsstabilität des fertigen Katalysators.

Der erfindungsgemäße Platin-Aluminium-Legierungskatalysator kann in vorteilhafter Weise als Basis für die Herstellung von multimetallischen Legierungskatalysatoren der Zusammensetzung



eingesetzt werden, wobei L mindestens ein weiteres Legierungselement ausgewählt aus den Gruppen VIB, VIIB, VIII und IB des periodischen Systems der Elemente bezeichnet, und das Atomverhältnis von Platin zu Aluminium der Beziehung

$$x : y = 85 : 15 \text{ bis } x : y = 60 : 40$$

genügt. Bei der Präparation des multimetallischen Legierungskatalysators aus dem Platin-Aluminium-Katalysator kann oberflächlich gebundenes Aluminium verlorengehen, so daß z. B. bei dem Grenzverhältnis Pt : Al von 80 : 20 im Ausgangskatalysator sich das Platin-Aluminiumverhältnis im multimetallischen Legierungskatalysator zu Gunsten des Platins auf ein Verhältnis von 85 : 15 verschieben kann.

Das gemeinsame Atomverhältnis von Platin und Aluminium zu den Legierungselementen L sollte der Beziehung

$$(x + y) : z = 85 : 15 \text{ bis } (x + y) : z = 50 : 50$$

genügen.

Diese multimetallischen Legierungskatalysatoren können als Elektrokatalysatoren in Brennstoffzellen verwendet werden. Hierzu ist ein Platingehalt der Katalysatoren bezogen auf das Gesamtgewicht von 5 bis 35 Gew.-% vorteilhaft.

35 Aus den genannten Gruppen des periodischen Systems der Elemente eignen sich bevorzugt Chrom, Molybdän, Wolfram, Mangan, Eisen, Cobalt, Nickel, Rhodium und Gold für die Herstellung von multimetallischen Katalysatoren.

Diese Legierungselemente werden in einem zweiten Verfahrensschritt auf den schon fertigen Platin-Aluminium-Legierungskatalysator aufgebracht. Hierzu wird der Platin-Aluminium-Legierungskatalysator erneut in Wasser suspendiert und mit einer Lösung von Salzen der gewünschten Legierungselemente versetzt.

40 Durch Zugabe einer Base wird die Fällung der Legierungselemente in Form der Hydroxide, Oxide oder deren Mischformen eingeleitet. Die vollständige Abscheidung und Fixierung der Legierungselemente wird durch einen Reduktionsschritt abgeschlossen. Hierzu können übliche Reduktionsmittel, wie z. B. Formaldehyd, Formiat (zum Beispiel Natriumformiat), Boronate (zum Beispiel Natriumboronat), Hydrazin usw. verwendet werden. Insbesondere hat sich die Verwendung von Hydrazin bewährt, da so der Reduktionsschritt bereits bei Raumtemperatur durchgeführt werden kann.

Die multimetallische Katalysatorvorstufe wird im Anschluß an die Reduktion von der Reaktionslösung abgetrennt, gewaschen und im Vakuum getrocknet. Die Wäsche kann mit VE-Wasser, verdünnter Ammoniaklösung oder mit anderen Elektrolytzusätzen erfolgen um störende Fremdionen wie z. B. Chloridionen zu entfernen.

50 Die Überführung der Katalysatorvorstufe in eine geordnete Legierung wird durch eine abschließende Calciniierung unter Inertgas oder einer reduzierenden Atmosphäre bei Temperaturen von bis zu 950°C vorgenommen. Vorteilhafterweise sollte die Temperatur wenigstens 500°C betragen, um ausreichende Diffusionsgeschwindigkeiten für die Inkorporation der Legierungselemente in die Platin-Aluminium-Legierungspartikel zu gewährleisten. Die Dauer der Calcination kann je nach Calciniertemperatur bis zu 15 h betragen. Üblicherweise wird die Dauer der Calcination so gewählt, daß keine nennenswerte Vergrößerung der Legierungspartikel im Vergleich zum Platin-Aluminium-Katalysator auftritt. Die optimalen Bedingungen für die einzelnen denkbaren Legierungskombinationen können durch Experimentieren herausgefunden werden.

Die multimetallische Platin-Legierung liegt auf dem leitfähigen Kohlenstoffträger in hoch disperser Form mit Kristallitgrößen im Bereich von 3 bis 8 nm, überwiegend zwischen 4 und 7 nm, vor.

Die folgenden Beispiele beschreiben die Herstellung einiger erfindungsgemäßer Katalysatoren. Die Kristallstruktur und die elektrochemischen Leistungsdaten dieser Katalysatoren wurden bestimmt und mit den entsprechenden Daten von Katalysatoren gemäß dem Stand der Technik verglichen.

Die Mengen der Einsatzstoffe (Kohlenstoffträger; Platin- und Aluminiumvorstufen sowie die Vorstufen der weiteren Legierungselemente) wurden entsprechend den gewünschten Atomverhältnissen der Legierungsbestandteile des jeweiligen Katalysators bemessen. Unter Berücksichtigung der Gewichtsanteile der Legierungselemente wurde die Menge der Platinvorstufe in allen Beispielen und Vergleichsbeispielen entsprechend einem Gehalt der fertigen Katalysatoren von 10 Gew.-% Platin angepaßt.

Die durch Analyse an den fertigen Katalysatoren bestimmbaren Atomverhältnisse können von den durch die verwendeten Mengen der Einsatzstoffe eingestellten Atomverhältnissen abweichen. Die Ursache hierfür ist einerseits die Analysengenauigkeit bei den geringen Gewichtsanteilen der Legierungselemente und andererseits die Tatsache, daß ein Teil des Kohlenstoffträgers als Reduktionsmittel für die Legierungsbildung verbraucht wird. So wurden beispielsweise die Mengen der Einsatzstoffe für den Katalysator nach Beispiel B5 für ein Atomverhältnis Pt:Al:Cr = 45:26:29 ausgelegt. Die nachträgliche Analyse des fertigen Katalysators ergab dagegen ein Atomverhältnis von Pt:Al:Cr = 49:21:30. Der Anteil des Aluminiums im fertigen Katalysator wurde offensichtlich durch Ablösung von oberflächlich gebundenem Aluminium während des Zulegierens der weiteren Legierungselemente verringert. Im ungünstigsten Fall wurde eine Verminderung des Aluminiumgehaltes gegenüber dem projektierten Wert von 20 % gemessen.

Die so hergestellten Katalysatoren wurden bezüglich ihrer Röntgenstruktur und ihrer Leistungsdaten bei Anwendung als Kathodenkatalysatoren in einer phosphorsauren Brennstoffzelle charakterisiert. Es zeigen

Figur 1: Röntgenbeugungsdiagramm eines monometallischen Referenzkatalysators

Figur 2: Röntgenbeugungsdiagramm eines erfindungsgemäßen Platin-Aluminium-Katalysators (Beispiel 1.2)

Figur 3: Röntgenbeugungsdiagramm eines Platin-Aluminium-Katalysators nach US 4,186,110 (Vergleichsbeispiel 1)

Figur 4: Vergleich der Röntgenbeugungsdiagramme eines Platin-Cobalt-Chrom-Katalysators (VB3) und eines Platin-Aluminium-Cobalt-Chrom-Katalysators (Beispiel 3.2)

Pt/C-Referenzkatalysator

Zum Vergleich der Leistungsdaten der erfindungsgemäßen Katalysatoren mit den Leistungsdaten eines monometallischen Pt/C-Katalysators wurde ein solcher wie folgt hergestellt:

45 g graphitierter Ruß wurden in 1,5 l VE-Wasser suspendiert und die Suspension auf 90°C erwärmt. Die Aktivkomponente Platin wurde dieser Suspension als Lösung von 5 g Pt als Platin(IV)nitrat in einer Portion zugegeben. Nach 15-minütigem Rühren bei 85°C wurde der pH-Wert der Suspension mit Natronlauge auf den Wert 9 eingestellt und für die Dauer von 30 Minuten auf einer Temperatur von 85°C gehalten. Zur Reduktion des auf dem Ruß abgeschiedenen Platins wurden der Suspension 6,8 ml Formaldehyd (37 %ig) zugegeben und die Suspension für weitere 15 Minuten gerührt. Danach wurde die so erhaltene Katalysatorvorstufe abfiltriert, mit Wasser gewaschen und bei 80°C im Vakuum getrocknet. Für die elektrochemische und röntgenologische Charakterisierung wurde der Referenzkatalysator für die Dauer von einer Stunde bei 900°C calciniert.

Der fertige Referenzkatalysator enthielt 10 Gew.-% Platin. Er wird im folgenden mit R bezeichnet.

Das Röntgenbeugungsdiagramm dieses Katalysators ist in Figur 1 dargestellt. Es zeigt deutlich die Beugungsreflexe des kubischen Platingitters Pt(111) und Pt(200) mit einer Gitterkonstanten $a_0 = 3,923 \text{ \AA}$ sowie den Reflex C(002) des Kohlenstoffträgers. Aus der Halbwertsbreite der Beugungsreflexe ergibt sich eine mittlere Partikelgröße der Platin-Kristallite von $d = 4,6 \text{ nm}$.

Beispiel 1.1

Zur Herstellung eines erfindungsgemäßen Platin-Aluminium-Katalysators ($\text{Pt}_{75}\text{Al}_{25}$) wurde zunächst wie bei der Herstellung des Referenzkatalysators beschrieben 5 g Platin auf 44,77 g graphitiertem Ruß abgeschieden und mit Formaldehyd reduziert. Anschließend wurde die Legierungskomponente Aluminium als Lösung von 0,23 g Al als Aluminiumnitrat in einer Portion zur Suspension gegeben. Nach 15-minütigem Rühren bei 85°C wurde der pH-Wert der Suspension mit verdünnter Ammoniaklösung auf den Wert 7,5 eingestellt und für die Dauer von 15 Minuten auf einer Temperatur von 85°C gehalten. Die Katalysatorvorstufe wurde abgetrennt, gewaschen, bei 80°C im Vakuum getrocknet und abschließend bei 900°C 1 Stunde calciniert.

Die Röntgenbeugungsanalyse ergab, daß eine Legierungsverbindung $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$ mit einer mittleren Partikelgröße von 5,6 nm vorlag. Die Gitterkonstante betrug $3,892 \text{ \AA}$.

Beispiel 1.2

Es wurde ein weiterer erfindungsgemäßer Katalysator mit einer etwas geänderten Legierungszusammensetzung ($\text{Pt}_{63}\text{Al}_{37}$) gemäß Beispiel 1.1 hergestellt.

- 5 Das Röntgenbeugungsdiagramm dieses Katalysators in Figur 2 weist ebenfalls die Bildung eines Platin-Aluminium-Carbids $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$ mit einer Gitterkonstanten $a_0 = 3,892 \text{ \AA}$ und einer mittleren Partikelgröße von 7,2 nm aus.

Vergleichsbeispiel 1

- 10 Es wurde ein Vergleichskatalysator $\text{Pt}_{63}\text{Al}_{37}$ entsprechend den Beispielen 1 und 3 aus der US-PS 4,186,110 hergestellt. 20 g Referenzkatalysator R mit 10 Gew.-% Platin wurden sorgfältig in 800 ml VE-Wasser mit Ultraschall dispergiert. Als nächstes wurde eine Suspension von 0,54 g $\text{Al}_2\text{O}_3\text{-C}$ (Degussa) in 200 ml VE-Wasser hinzugefügt und 0,22 g Aluminiumnitrat als Flockungshilfsmittel zugeetzt. Die Suspension wurde auf 75°C aufgeheizt und 15 Minuten bei dieser Temperatur gehalten, um die Abscheidung des Aluminiumoxids auf dem Platin des Platinkatalysators zu erzielen.

15 Danach wurde die Katalysatorvorstufe abgetrennt, gewaschen, bei 80°C im Vakuum getrocknet und bei 900°C 1 Stunde calciniert.

Das Röntgenbeugungsdiagramm dieses Katalysators zeigt Figur 3. Es zeigt überwiegend leicht verschobene Platin-Reflexe. Die charakteristischen Reflexe für $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$ fehlen. Die Gitterkonstante beträgt 3,913 Å.

Beispiel 2

- Ein $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}/\text{C}$ -Katalysator nach Beispiel 1.2 mit 9,9 Gew.-% Platin wurde zusätzlich mit Cobalt und Eisen zur Herstellung eines $\text{Pt}_{52}\text{Al}_{30}\text{Fe}_9\text{Co}_9$ -Katalysators legiert. Hierzu wurden 30 g eines $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}/\text{C}$ -Katalysators erneut in 900 ml VE-Wasser dispergiert und die Suspension auf 75°C erhitzt. Als nächstes wurden 0,16 g Cobalt in Form von Cobalt-
- 25 nitrat und 0,15 g Eisen in Form von Eisen(III)-Nitrat gelöst in 60 ml VE-Wasser in einem Guß zur Suspension gegeben. Nach 15-minütigem Rühren wurde der pH-Wert der Suspension mit NaOH-Lösung auf den Wert 6,75 eingestellt und für weitere 15 Minuten bei diesem Wert gehalten. Zur Fixierung des Cobalts und Eisens wurden 3 ml Hydrazinhydrat hinzugefügt und nochmals 15 Minuten gerührt. Abschließend wurde der Katalysator abfiltriert, mit verdünnter Ammoniaklösung gewaschen, bei 80°C im Vakuum getrocknet und bei 900°C calciniert.

Vergleichsbeispiel 2

- Der Referenzkatalysator R wurde analog Beispiel 2 mit Cobalt und Eisen legiert. Die Mengen der eingesetzten Cobalt- und Eisenverbindungen wurden so gewählt, daß die Gewichtsanteile von Cobalt und Eisen im Vergleichskatalysator mit den Gewichtsanteilen im Katalysator nach Beispiel 2 übereinstimmten. Dementsprechend führte dies zu einem Katalysator mit der Zusammensetzung $\text{Pt}_{74}\text{Co}_{13}\text{Fe}_{13}$.
- 35

Beispiel 3.1

- 40 Ein Katalysator nach Beispiel 1.2 mit einem Platingehalt von 9,9 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{52}\text{Al}_{30}\text{Co}_7\text{Cr}_{11}$ -Katalysators zusätzlich unter Verwendung von Cobalt- und Chromnitrat mit Cobalt und Chrom legiert. Das Legierung wurde wie in Beispiel 2 beschrieben durchgeführt.

Beispiel 3.2

- 45 Zur Herstellung eines weiteren Platin-Aluminium-Cobalt-Chrom-Katalysators mit einem gegenüber Beispiel 3.1 abweichenden Cobalt/Chrom-Verhältnis wurde ein Katalysator nach Beispiel 1.2 zusätzlich mit Cobalt und Chrom legiert. Die Mengen der Einsatzstoffe wurden entsprechend der gewünschten Zusammensetzung $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{26}\text{Co}_{17}\text{Cr}_{12}$ gewählt.
- 50

Vergleichsbeispiel 3

- Es wurde ein $\text{Pt}_{50}\text{Co}_{30}\text{Cr}_{20}$ -Katalysator mit 10 Gew.-% Platin analog zu Beispiel 6 aus der EP 0 450 849 hergestellt.
- 55

Beispiel 4

Ein $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}/\text{C}$ -Katalysator mit einem Platingehalt von 10,2 Gew.-% nach Beispiel 1.1 wurde analog zu Beispiel 2 zur Herstellung eines $\text{Pt}_{51}\text{Al}_{17}\text{Cr}_{27}\text{Rh}_5$ -Katalysators mit Chrom und Rhodium legiert. Hierzu wurden die entsprechenden Nitratverbindungen der beiden Legierungselemente verwendet.

Vergleichsbeispiel 4

Der Referenzkatalysator R wurde analog Beispiel 4 zur Herstellung eines $\text{Pt}_{68}\text{Cr}_{27}\text{Rh}_5$ -Katalysators mit Chrom und Rhodium legiert. Die Mengen der Einsatzstoffe wurden dabei so gewählt, daß der Aluminium-Anteil des Katalysators nach Beispiel 4 durch Platin ersetzt wurde.

Beispiel 5

Ein Katalysator nach Beispiel 1.2 mit einem Platingehalt von 9,9 Gew.-% wurde zur Herstellung ein $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{26}\text{Cr}_{29}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom legiert.

Beispiel 6

Ein Platin-Aluminium-Katalysator nach Beispiel 1.1 mit einem Platingehalt von 10,2 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Mn}_{10}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom und Mangan unter Verwendung der entsprechenden Nitratverbindungen legiert.

Beispiel 7

Ein Platin-Aluminium-Katalysator nach Beispiel 1.1 mit einem Platingehalt von 10,2 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Fe}_{10}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom und Eisen unter Verwendung der entsprechenden Nitratverbindungen legiert.

Beispiel 8

Ein Platin-Aluminium-Katalysator nach Beispiel 1.1 mit einem Platingehalt von 10,2 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Ni}_{10}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom und Nickel unter Verwendung der entsprechenden Nitratverbindungen legiert.

Beispiel 9

Ein Platin-Aluminium-Katalysator nach Beispiel 1.1 mit einem Platingehalt von 10,3 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Mo}_{10}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom und Molybdän unter Verwendung von Kaliummolybdat und Chromnitrat legiert.

Beispiel 10

Ein Platin-Aluminium-Katalysator nach Beispiel 1.1 mit einem Platingehalt von 10,4 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{W}_{10}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom und Wolfram unter Verwendung von Natriumwolframat und Chromnitrat legiert.

Beispiel 11

Ein Platin-Aluminium-Katalysator nach Beispiel 1.1 mit einem Platingehalt von 21,7 Gew.-% wurde zur Herstellung eines $\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{W}_{10}$ -Katalysators zusätzlich mit Chrom und Wolfram unter Verwendung von Natriumwolframat und Chromnitrat legiert.

Röntgenographische Charakterisierung der Katalysatoren

Von den Katalysatoren und Vergleichskatalysatoren wurden Röntgenbeugungsdiagramme zur Bestimmung der Kristallstruktur, der Gitterkonstante und der mittleren Partikelgrößen aufgenommen. Die Figuren 1 bis 4 zeigen beispielhaft einige Beugungsdiagramme. Tabelle 1 enthält die aus den Beugungsdiagrammen ermittelten Daten.

Die Figuren 1 bis 4 zeigen die Röntgenbeugungsdiagramme einiger Katalysatoren für Beugungswinkel 2θ von 0 bis 54° . Vertikale Linien kennzeichnen die Lage der Beugungsreflexe der jeweiligen idealen Kristallstruktur. Der Beugungsreflex des graphitierten Rußträgers ist mit C(002) gekennzeichnet. In Figur 1 und 3 sind die Reflexe des Platins mit Pt(hkl) markiert. In Figur 2 sind die Reflexe des $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$ mit P(hkl) angegeben.

Figur 1 ist das Röntgenbeugungsdiagramm des monometallischen Referenzkatalysators R, während Figur 2 das Röntgenbeugungsdiagramm des carbidierten Platin-Aluminium-Katalysators von Beispiel 1.2 zeigt. Der Vergleich beider Diagramme zeigt, daß das Gitter des reinen Platins sich durch das Zulegieren des Aluminiums und Bildung der carbidischen Phase um $0,03 \text{ \AA}$ (siehe Tabelle 1) kontrahiert. Die Bildung der carbidischen Phase ist durch das Auftreten und die Lage der Beugungsreflexe eindeutig belegt.

Im Falle einer nicht carbidierten Pt_3Al -Legierung beträgt die Gitterkontraktion $0,06 \text{ \AA}$. Je nach Stärke der Carbidiierung ist die Gitterkontraktion des erfindungsgemäßen monometallischen Katalysators größer oder gleich $0,03 \text{ \AA}$. Die erfindungsgemäße Verankerung der Legierungspartikel auf dem Kohlenstoffträger durch vollständige oder teilweise Carbidiierung ist noch ausreichend, wenn die Gitterkontraktion maximal $0,045 \text{ \AA}$ beträgt.

Figur 3 ist das Röntgenbeugungsdiagramm des Vergleichskatalysators von Vergleichsbeispiel 1. Das Diagramm zeigt, daß das in der US 4,186,110 angegebene Herstellverfahren keine ausreichende Legierungsbildung zwischen Platin und Aluminium gewährleistet und auch keine Carbidiierung ermöglicht. Die Gitterkontraktion beträgt nur $0,01 \text{ \AA}$ gegenüber dem reinen Platin.

Figur 4 zeigt die Beugungsdiagramme der multimetallischen Katalysatoren nach Beispiel 3.2 (Kurve a) und nach Vergleichsbeispiel 3 (Kurve b). Die Gitterkontraktion des aluminiumfreien Vergleichskatalysators beträgt $0,139 \text{ \AA}$, die des erfindungsgemäßen Katalysators aufgrund des Aluminiumgehaltes und der Carbidiierung jedoch nur $0,103 \text{ \AA}$.

Tabelle 1

Gitterkonstante a_0 und Partikelgröße d der Katalysatoren			
Beispiel	Katalysator auf C	a_0 [\AA]	d [nm]
R	Pt	3,923	4,6
B1.1	$\text{Pt}_{75}\text{Al}_{25}$ ¹⁾	3,892	5,6
B1.2	$\text{Pt}_{63}\text{Al}_{37}$ ¹⁾	3,892	7,2
VB1	$\text{Pt}_{63}\text{Al}_{37}$ ²⁾	3,913	5,3
B2	$\text{Pt}_{52}\text{Al}_{30}\text{Fe}_9\text{Co}_9$	3,852	7,0
VB2	$\text{Pt}_{74}\text{Fe}_{13}\text{Co}_{13}$	3,854	6,6
B3.1	$\text{Pt}_{52}\text{Al}_{30}\text{Co}_7\text{Cr}_{11}$	3,852	5,5
B3.2	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{26}\text{Co}_{17}\text{Cr}_{12}$	3,820	5,5
VB3	$\text{Pt}_{50}\text{Co}_{30}\text{Cr}_{20}$	3,784	5,6
B4	$\text{Pt}_{51}\text{Al}_{17}\text{Cr}_{27}\text{Rh}_5$	3,845	7,2
VB4	$\text{Pt}_{68}\text{Cr}_{27}\text{Rh}_5$	3,859	6,3
B5	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{26}\text{Cr}_{29}$	3,854	6,9
B6	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Mn}_{10}$	3,835	6,8
B7	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Fe}_{10}$	3,833	6,7
B8	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Ni}_{10}$	3,837	5,9
B9	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{Mo}_{10}$	3,845	6,8
B10	$\text{Pt}_{45}\text{Al}_{15}\text{Cr}_{30}\text{W}_{10}$	3,845	6,5

1) Röntgenstruktur: Platin-Aluminium-Carbid $\text{Pt}_3\text{AlC}_{0,5}$

2) Röntgenstruktur: kein Platin-Aluminium-Carbid

Elektrochemische Charakterisierung der Katalysatoren

Zur Bestimmung ihrer elektrochemischen Eigenschaften wurden die Katalysatoren der vorstehenden Beispiele zu Gasdiffusionselektroden mit einem PTFE-Gehalt (PTFE: Polytetrafluorethylen) von 30 Gew.-% verarbeitet. Hierzu wurden die Katalysatoren in bekannter Weise in einer Suspension von PTFE dispergiert. Mit der resultierenden Suspension wurde ein mit PTFE hydrophobiertes Graphitpapier beschichtet und die Beschichtung abschließend bei 340° C gesintert. Die Beschichtung wurde so eingestellt, daß der Platingehalt der fertigen Elektrode etwa 0,5 mg Pt/cm² betrug.

Ein jeweils 2 Quadratzentimeter großes Stück der so hergestellten Elektroden wurde in einer elektrochemischen Halbzelle gegen eine dynamische Wasserstoffelektrode (DHE: Dynamic Hydrogen Electrode) in 103 %iger Phosphorsäure bei einer Betriebstemperatur von 190° C bezüglich ihrer Fähigkeit, Sauerstoff zu reduzieren, untersucht.

Als Kenndaten wurden hierfür die sogenannte Sauerstoff-Massenaktivität und das Potential bei einem Stromfluß durch die Brennstoffzelle von 200 mA/mg Pt gemessen. Die Sauerstoff-Massenaktivität ist definiert als der sich bei einem Potential von 0,9 V einstellende Strom, bezogen auf die Menge Platin der Elektrode, gemessen in mA/mg Pt. Bei der Bestimmung beider Kenndaten diente Sauerstoff als Reaktant. Bei den angegebenen Potentialen handelt es sich um Werte, die zur Elimination des Innenwiderstandes der elektrochemischen Zelle korrigiert wurden.

Beide Kenndaten wurden jeweils erst nach einer 3-stündigen Anfahrphase gemessen. Während der Anfahrphase befand sich die elektrochemische Halbzelle auf Betriebstemperatur von 190° C, jedoch blieb der Stromkreis während dieser Phase geöffnet, so daß kein Strom fließen konnte. Zur Bestimmung der Alterungsstabilität wurde das Potential bei 200 mA/mg Pt nach einer zusätzlichen Alterung von 19 Stunden bestimmt. Ein Maß für die Alterungsstabilität ergibt sich aus der Differenz Δ des Potentials bei 200 mA/mg Pt nach 3 Stunden und nach 22 Stunden. Die Betriebsbedingungen während der Alterung entsprachen den Bedingungen während der Anfahrphase. Die Ergebnisse dieser Messungen sind in der folgenden Tabelle 2 aufgelistet. Bei den Werten für den frischen Zustand handelt es sich um die Meßwerte nach der Anfahrphase.

Die aluminiumhaltigen Platin-Legierungskatalysatoren zeichnen sich im Vergleich zu den entsprechenden aluminiumfreien Katalysatoren durch eine erhöhte Alterungsstabilität aus. Gegenüber dem Vergleichskatalysator VB3, der den jüngeren Stand der Technik repräsentiert, weisen bestimmte Platin-Aluminium-Legierungskombinationen eine erhöhte Anfangsaktivität auf. Durch diese erhöhte Anfangsaktivität in Verbindung mit dem guten Alterungsverhalten können solche Elektrodenkatalysatoren vorteilhaft in phosphorsauren Brennstoffzellen eingesetzt werden. Ebenso können diese Katalysatoren erfahrungsgemäß auch erfolgreich in Polymer-Elektrolyt-Brennstoffzellen verwendet werden.

Tabelle 2

Elektrochemische Leistungsdaten der Katalysatoren						
Beispiele	Katalysator auf C	O ₂ -Massenaktivität bei 0,9 V [mA/mg Pt]		Potential bei 200 mA/mg Pt [mV]		
		3h	22h	3h	22h	Δ
R	Pt	58	28	852	784	68
B1.1	Pt ₇₁ Al ₂₉ ¹⁾	54	35	838	790	48
B1.2	Pt ₆₃ Al ₃₇ ¹⁾	75	40	851	793	58
VB1	Pt ₆₃ Al ₃₇ ²⁾	40	19	809	744	65
B2	Pt ₅₂ Al ₃₀ Fe ₉ Co ₉	69	51	855	814	41
VB2	Pt ₇₄ Fe ₁₃ Co ₁₃	62	27	847	759	88
B3.1	Pt ₅₂ Al ₃₀ Co ₇ Cr ₁₁	73	61	861	848	13
B3.2	Pt ₄₅ Al ₂₆ Co ₁₇ Cr ₁₂	79	62	861	843	18
VB3	Pt ₅₀ Co ₃₀ Cr ₂₀	71	44	853	828	25
B4	Pt ₅₁ Al ₁₇ Cr ₂₇ Rh ₅	64	61	846	848	-2
VB4	Pt ₆₈ Cr ₂₇ Rh ₅	76	50	854	822	32
B5	Pt ₄₅ Al ₂₅ Cr ₂₉	63	56	848	842	6
B6	Pt ₄₅ Al ₁₅ Cr ₃₀ Mn ₁₀	66	49	852	835	17
B7	Pt ₄₅ Al ₁₅ Cr ₃₀ Fe ₁₀	60	53	854	845	9
B8	Pt ₄₅ Al ₁₅ Cr ₃₀ Ni ₁₀	66	54	851	837	14
B9	Pt ₄₅ Al ₁₅ Cr ₃₀ Mo ₁₀	79	65	856	848	8
B10	Pt ₄₅ Al ₁₅ Cr ₃₀ W ₁₀	86	72	862	855	7
B11 ³⁾	Pt ₄₅ Al ₁₅ Cr ₃₀ W ₁₀	57	60	846	844	2

1) Röntgenstruktur: Platin-Aluminium-Carbid Pt₃AlC_{0,5}

2) Röntgenstruktur: kein Platin-Aluminium-Carbid

3) Katalysator mit 20 Gew.-% Platin

Patentansprüche

1. Platin-Aluminium-Legierungskatalysator auf einem leitfähigen Kohlenstoffträger,
dadurch gekennzeichnet,
daß das Atomverhältnis von Platin zu Aluminium zwischen 80 : 20 und 60 : 40 liegt und daß die Legierungspartikel auf dem Kohlenstoffträger in carbidierter Form mit der Struktur des Platin-Aluminium-Carbids Pt₃AlC_{0,5} vorliegen.
2. Platin-Aluminium-Legierungskatalysator nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet,
daß er eine Gitterkontraktion gegenüber dem reinen Platin von 0,03 bis 0,045 Å aufweist.
3. Platin-Aluminium-Legierungskatalysator auf einem leitfähigen Kohlenstoffträger enthaltend eine Platin Aluminium-Legierung mit mindestens einem weiteren Legierungselement L,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Legierung eine Zusammensetzung gemäß der Formel



aufweist, wobei L wenigstens ein Element ausgewählt aus den Gruppen VIB, VIIB, VIII und IB des periodischen Systems der Elemente ist und das Atomverhältnis von Platin zu Aluminium der Beziehung $x:y = 85:15$ bis $x:y = 60:40$ genügt.

- 5 4. Katalysator nach Anspruch 3,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß das gemeinsame Atomverhältnis von Platin und Aluminium zu den Legierungselementen L der Beziehung $(x+y):z = 85:15$ bis $(x+y):z = 50:50$ genügt.

- 10 5. Katalysator nach Anspruch 3 oder 4,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß der Platingehalt des Katalysators bezogen auf sein Gesamtgewicht 5 bis 35 Gew.-% beträgt.

6. Katalysator nach einem der Ansprüche 3 bis 5,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die Legierungselemente L ausgewählt sind aus der Gruppe Chrom, Molybdän, Wolfram, Mangan, Eisen, Cobalt, Nickel, Rhodium und Gold.

- 15 7. Katalysator nach einem der vorstehenden Ansprüche 3 bis 6,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die Größe der Legierungspartikel auf dem leitfähigen Kohlenstoffträger zwischen 3 und 8 nm, bevorzugt zwischen 4 und 7 nm liegt.

- 20 8. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators nach einem der vorstehenden Ansprüche 3 bis 7 durch Suspendieren
 des leitfähigen Kohlenstoffträgers in Wasser, Mischen dieser Suspension mit wäßrigen Lösungen der Legierungs-
 komponenten, Abscheiden der Legierungskomponenten durch Zugabe von Basen, Filtrieren, Waschen, Trocknen
 und Calcinieren des Katalysators bei Temperaturen von 200 bis 950°C,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß in einer ersten Verfahrensstufe zunächst ein Platin-Aluminium-Legierungskatalysator durch sequentielles
 Abscheiden von Platin und Aluminium mit anschließender Calcinieren bei mehr als 200°C hergestellt wird, welcher
 in einer zweiten Verfahrensstufe durch Abscheiden der weiteren Legierungskomponenten und Calcinieren bei
 Temperaturen zwischen 500 und 950°C mit diesen Komponenten dotiert wird.

- 25 9. Verwendung der Katalysatoren nach den Ansprüchen 1 bis 7 als Elektrokatalysatoren in phosphorsauren Brenn-
 stoffzellen (PAFC) oder in Polymer-Elektrolyt-Membran Brennstoffzellen (PEMFC).

- 35

40

45

50

55

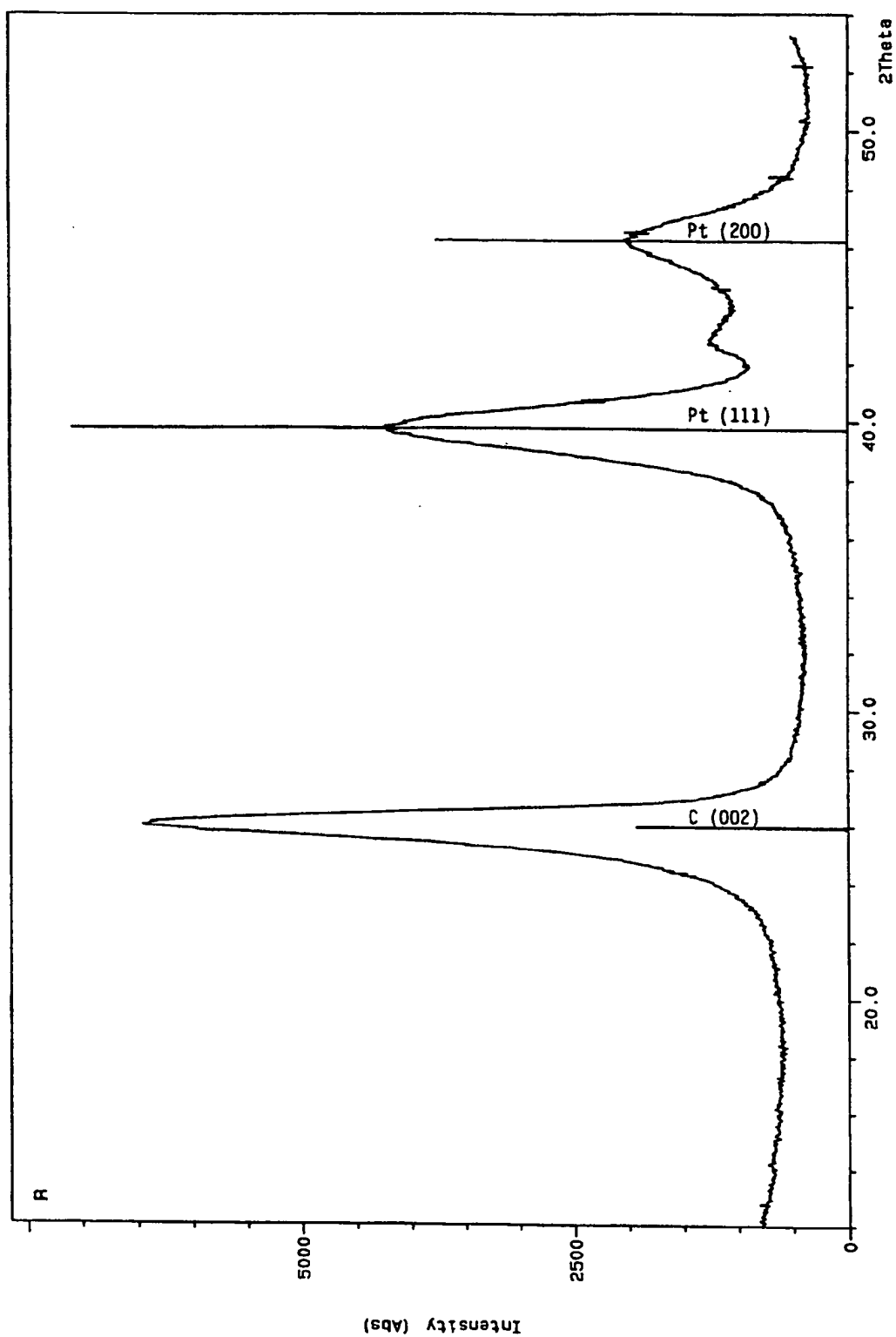
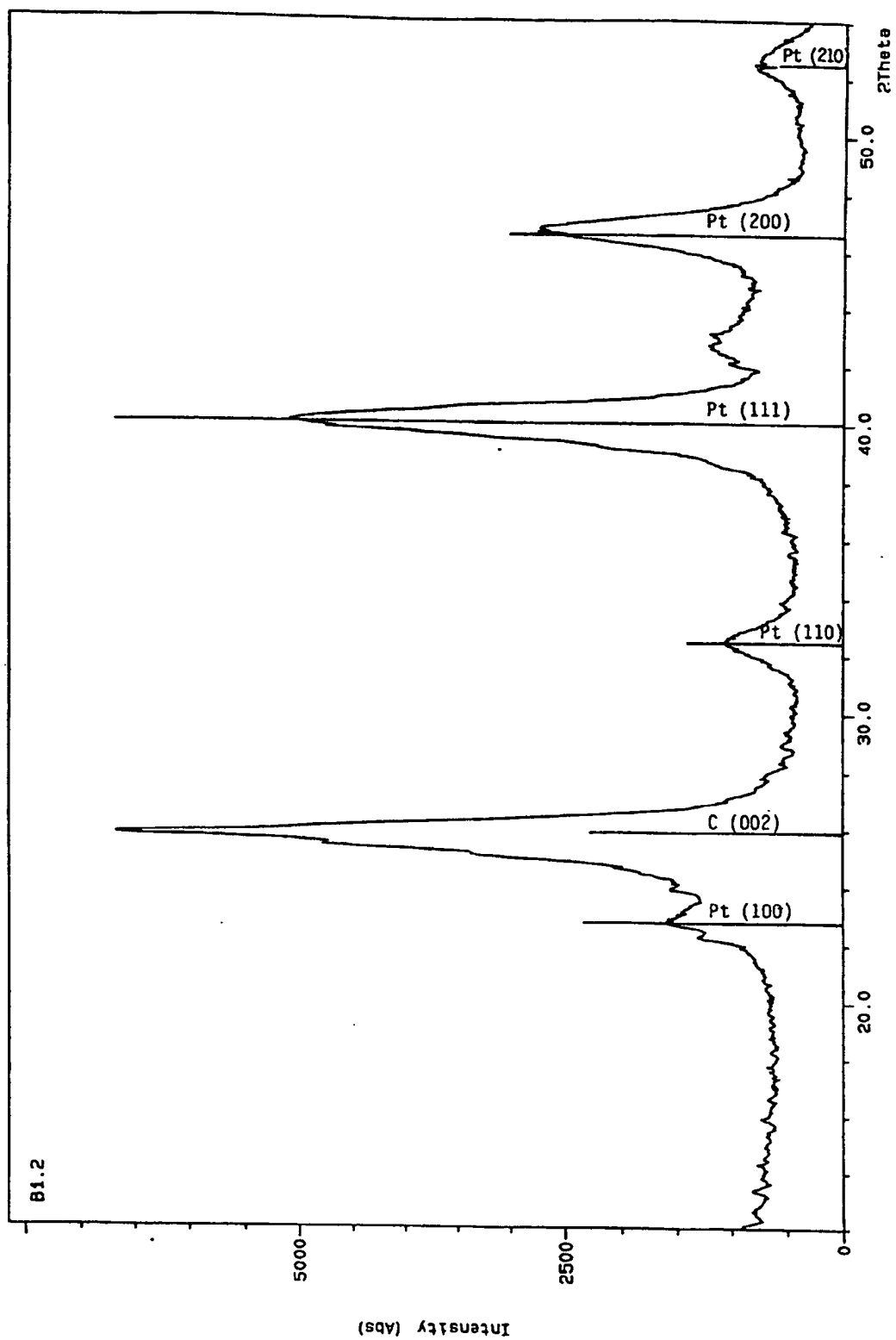
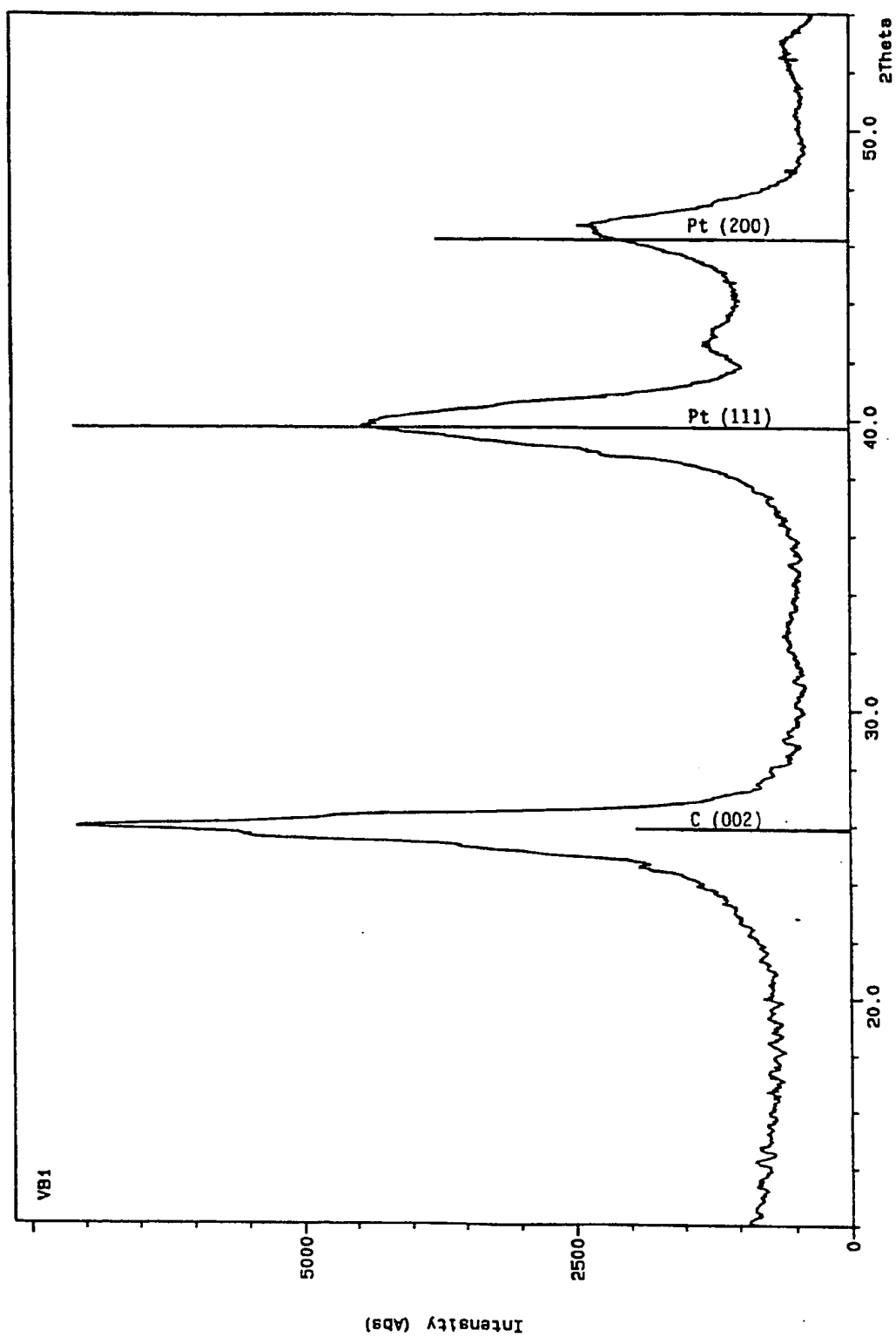


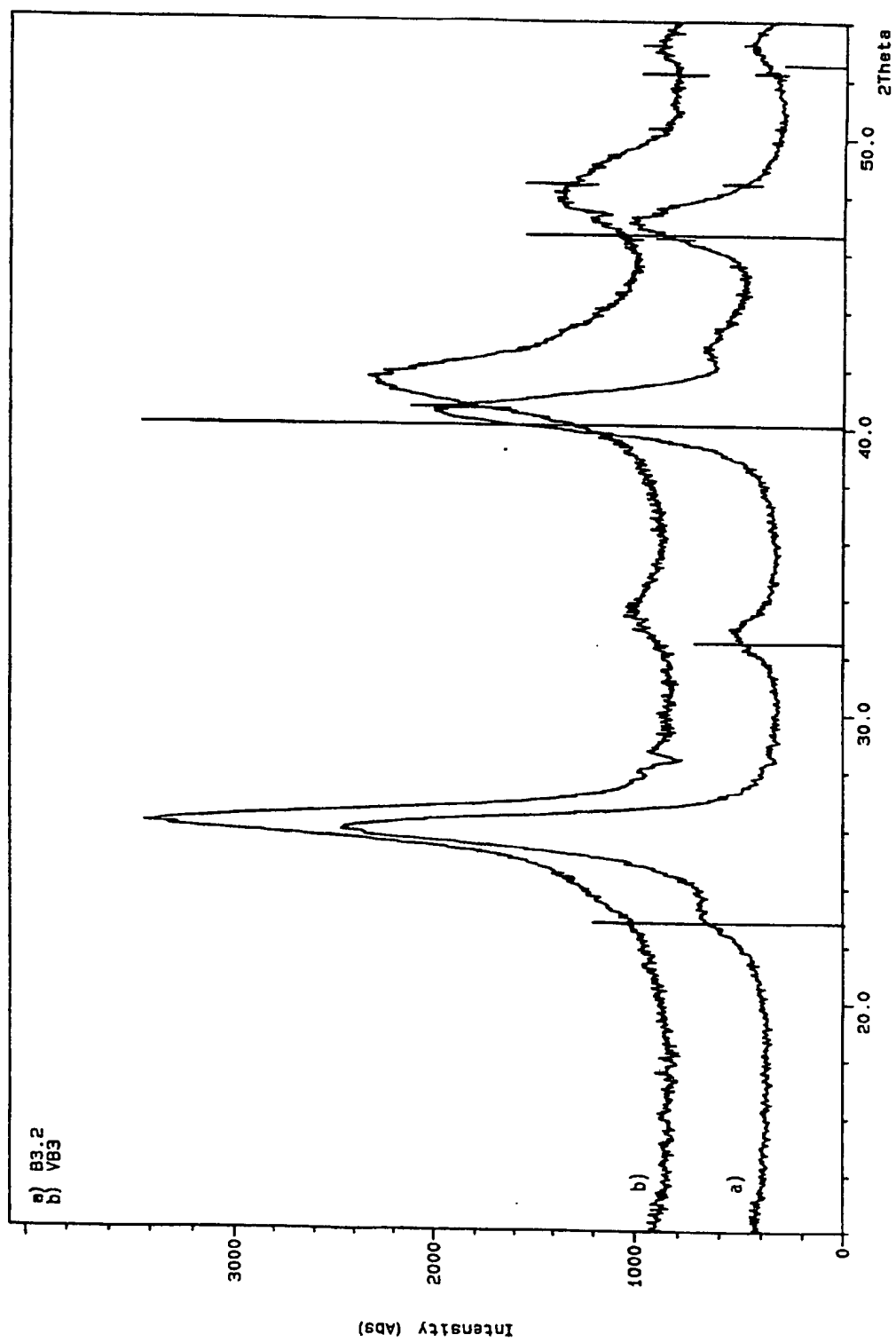
Figure 1



Figur 2



Figur 3



Figur 4



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 96 10 6596

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
Y	EP-A-0 164 200 (STANDARD OIL CO OHIO) 11.Dezember 1985 * Ansprüche 1-22 * ---	1-7,9	B01J23/42 H01M4/92 B01J23/89 B01J27/22
Y	EP-A-0 329 626 (TANAKA PRECIOUS METAL IND) 23.August 1989 ---	1-7,9	
A	* Seite 4, Zeile 26 - Seite 7, Zeile 33 * ---	8	
D,A	US-A-4 186 110 (JALAN VINOD M ET AL) 29.Januar 1980 * das ganze Dokument * ---	1-9	
A	WO-A-91 19566 (INT FUEL CELLS CORP) 26.Dezember 1991 * Beispiele I-VI * ---	1-9	
P,A	EP-A-0 694 982 (DEGUSSA) 31.Januar 1996 * das ganze Dokument * -----	1-9	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)
			B01J H01M
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 27.August 1996	Prüfer Cubas Alcaraz, J
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur	

EPO FORM 150 (01.11.94) (P4/C3)